# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/EP05/002689

International filing date: 14 March 2005 (14.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: DE

Number: 10 2004 013 847.8

Filing date: 20 March 2004 (20.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 11 April 2005 (11.04.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



### BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



## Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

10 2004 013 847.8

**Anmeldetag:** 

20. März 2004

Anmelder/Inhaber:

Degussa AG, 40474 Düsseldorf/DE

Bezeichnung:

Cyanidtolerante Nitrilhydratasen

IPC:

C 12 N 9/88

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 18. Februar 2005

Deutsches Patent- und Markenamt

Der Präsident

Im Auftrág

wehner.

A 9161 03/00 EDV-L



10

15

20

25

#### Cyanidtolerante Nitrilhydratasen

Die Erfindung betrifft cyanidtolerante Nitrilhydratasen aus Pseudomonas putida- und Pseudomonas marginalis- Stämmen, die eine erhöhte Cyanidtoleranz aufweisen und ihre Verwendung zur Herstellung von Amiden aus Nitrilen in Gegenwart von Cyaniden.

Die Umsetzung von  $\alpha$ -Hydroxynitrilen (Cyanhydrinen) und  $\alpha$ -

Aminonitrilen zu den entsprechenden Amiden mittels Nitrilhydratasen eröffnet eine neue Synthesevariante zu  $\alpha$ -Hydroxysäuren und  $\alpha$ -Aminosäuren , da  $\alpha$ -Hydroxy- und  $\alpha$ -Aminoamide auf einfache Weise verseift werden können (Process and catalysts for the production of methionine. Ponceblanc, Herve; Rossi, Jean-Christophe; Laval, Philip; Gros, Georges. (Rhone-Poulenc Animal Nutrition SA, Fr.), (WO 2001060789). Allerdings zerfallen  $\alpha$ -Hydroxynitrile und α-Aminonitrile leicht zu Aldehyden und Blausäure bzw. Aldehyden, Blausäure und Ammoniak. Die entstehende Blausäure ist ein starker Inhibitor für fast alle bekannten Nitrilhydratasen, mit Ausnahme der Nitrilhydratase aus Rhodococcus equi XL-1, die bei 20 mM Cyanid den bisher geringsten bekannten Aktivitätsverlust zeigt. (Production of amides from nitriles by Rhodococcus equi cells having a cyanide resistant-nitrile hydratase. Nagasawa, Tohru; Matsuyama, Akinobu. (Daicel Chemical Industries, Ltd., Japan), (EP 1 266 962 A).

Die geringe Produktivität von ca: 8 g Amid pro g Biotrockenmasse der Ruhezellen, die lange Reaktionszeit von 43 Stunden und die relativ geringe Produktkonzentration von 75 g/L führen zur Suche nach verbesserten Nitrilhydratasen.

Das Ziel der hier beschriebenen Erfindung ist deshalb einen Biokatalysator zur Verfügung zu stellen, der nicht diesen Einschränkungen unterliegt. Ausserdem ist eine noch höhere Toleranz des Biokatalysators gegenüber Cyanid vorteilhaft, da  $\alpha$ -Hydroxynitrile und  $\alpha$ -Aminonitrile zur Gewährleistung

25

einer schnellen und vollständigen Umsetzung des Aldehyds bevorzugt mit einem 1-3 %-igen Überschuss an Blausäure hergestellt werden, der zum Teil im Produkt verbleibt. Somit können während der Biotransformation

- 5 Cyanidkonzentrationen auftreten, die 20 mM übersteigen.
  Nebenprodukte und Reagentien wie als Hilfsbasen eingesetzte
  Amine dürfen die Nitrilhydratase-Aktivität ebenfalls nicht
  inhibieren.
- Aufgabe der Erfindung ist es, Nitrilhydratasen

  10 bereitzustellen, die gegenüber Cyanidionen bei der

  Umsetzung von Nitrilen zu Amiden eine erhöhte Stabilität
  aufweisen.

#### Gegenstand der Erfindung ist

- 1) ein Verfahren zur enzymatischen Herstellung von Amiden 15 aus Nitrilen, das folgende Schritte aufweist:
  - a) Umsetzung einer Nitrilgruppen enthaltenden Verbindung mit einem mikrobiellen Enzym, das Nitrilhydratase-Aktivität aufweist und
  - b) Abtrennung des gebildeten Amids, wobei man
  - c) für die Umsetzung ein Enzym einsetzt, dessen Restaktivität nach der Umsetzung von Methacrylnitril in Gegenwart von 20 mM (mM = mmol/l) Cyanidionen bei 20°C nach 30 min. mindestens 90 % der Restaktivität des Enzyms beträgt, das unter ansonsten denselben Bedingungen in Abwesenheit von Cyanidionen eingesetzt wurde,
- ein Verfahren gemäß 1), dadurch gekennzeichnet, dass die Restaktivität nach der Umsetzung in Gegenwart von
   50 mM Cyanidionen mindestens 60 % beträgt,

- 3) ein Verfahren gemäß 1) oder 2), dadurch gekennzeichnet, dass man das Enzym produzierende und enthaltende Mikroorganismen oder deren Lysat einsetzt.
- 4) ein Verfahren gemäß 3), dadurch gekennzeichnet, dass 5 man ruhende Zelle des Mikroorganismus einsetzt,
  - 5) ein Verfahren gemäß 1) oder 2), dadurch gekennzeichnet, dass man das gereinigte Enzym einsetzt,
- 6) ein Verfahren gemäß 1) bis 5), dadurch gekennzeichnet,
  10 dass das Enzym aus Mikroorganismen der Gattung
  Pseudomonas stammt,
  - 7) ein Verfahren gemäß 6, dadurch gekennzeichnet, dass das Enzym aus Mikroorganismen der Gattung Pseudomonas stammt, hinterlegt unter den Nummern DSM 16275 und DSM 16276,
  - 8) ein Verfahren gemäß einem oder mehreren der Punkte 1) bis 7), dadurch gekennzeichnet, dass man Verbindungen der allgemeinen Formeln

15

(I)

$$R"-CN$$
 (II)

einsetzt, in der bedeuten:

X: OH, H, Alkyl mit 1 bis 4 C-Atomen,  $NH_2$ 

R: H, gesättigter Alkylrest mit 1 bis 12 C-Atomen, verzweigt oder unverzweigt, gegebenenfalls NH<sub>2</sub>-substituiert ungesättigte Alkylreste mit einer Doppelbindung

10

15

20

25

und 1 bis 12 C-Atomen, verzweigt oder unverzweigt, Cycloalkylgruppen mit 3 bis 6 C-Atomen,

mit Alkylthiogruppen substituierte

Alkylenreste, wobei Alkyl hier einem  $C_1$  bis  $C_3$ -Rest

und Alkylen einem zweiwertigen  $C_3$  bis  $C_8$ -Rest entspricht,

R': H, wenn R kein H bedeutet, Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen,

R": ein- oder zweikerniger ungesättigter Ring, mit 6 bis 12 C-Atomen, gegebenenfalls substituiert mit einer oder zwei Alkylgruppen ( $C_1$  -  $C_3$ ),  $C_1$ ,  $C_3$ ,  $C_4$ ,  $C_5$ , substituiert,

einwertiger Alkylnitrilrest mit 1 bis 6 C-Atomen zu den entsprechenden Amiden umsetzt,

- 9) ein Verfahren gemäß 8), dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der allgemeinen Formel(I) in Gegenwart von Blausäure oder einem Salz der Blausäure umsetzt,
- ein Verfahren gemäß 9), dadurch gekennzeichnet, dass man die Umsetzung in Gegenwart von 0,1 mol% Cyanid bis 3 mol% Cyanid bezogen auf das eingesetzte Nitril durchführt, bevorzugt > 2 bis 3 mol%. Dies entspricht bei 1 mol Endkonzentration bei 3 mol% 30 mMol Cyanid,
- 11) ein Verfahren gemäß einem oder mehreren der Punkte 1) bis 10), dadurch gekennzeichnet, dass man als Nitril Methioninnitril einsetzt,
- 12) ein Verfahren gemäß einem oder mehreren der Punkte 1)
  30 bis 10), dadurch gekennzeichnet, dass man als Nitril
  2-Hydroxy-4-methylthiobutyronitril einsetzt.

Bevorzugt setzt man ein Reaktionsgemisch ein, wie man es erhält , wenn man Blausäure, 3-

15

20

Methylthiopropionaldehyd in Gegenwart einer Hilfsbase wie z.B. Triethylamin nach dem Stand der Technik umsetzt.

Es kann ohne Aufreinigung eingesetzt werden.

Dies weist auf die zusätzliche Stabilität der erfindungsgemäßen Enzyme gegenüber Aldehyden und Aminen hin.

13) Ein Verfahren, bei dem man als Vorstufe für Methacrylamid 2-Hydroxy-2-methylpropionitril, einsetzt.

14) Die Erfindung ist ebenso ausgerichtet auf isolierte und gereinigte Mikroorganismen der Gattung Pseudomonas, hinterlegt unter den Nummern DSM 16275 (MA32, Pseudomonas marginalis) und DSM 16276 (MA113, Pseudomonas putida), und

15) Nitrilhydratase, isoliert aus den Stämmen der Gattung Pseudomonas, hinterlegt unter den Nummern DSM 16275 und DSM 16276.

Die Hinterlegung erfolgte am 09.03.2004 bei der DSMZ, Deutsche Sammlung für Mikroorganismen und Zellkulturen in Braunschweig, nach dem Budapester Vertrag.

Diese Stämme sind geeignet, die erfindungsgemäßen Enzyme zu produzieren.

"Isolierte und gereinigte Mikroorganismen" betrifft 25 Mikroorganismen, die in einer höheren Konzentration als natürlich zu finden vorliegen.

Gegenstand der Erfindung ist ebenso ein Verfahren zur Herstellung einer cyanidtoleranten Nitrilhydratase, bei dem man

10

25

- a) einen diese Nitrilhydratase produzierenden
  Mikroorganismen, insbesondere der Gattung Pseudomonas
  marginalis oder Pseudomonas putida, unter Bedingungen
  fermentiert, dass sich das Enzym in dem
  Mikroorganismus bildet,
- b) frühestens nach dem Durchlaufen der logarithmischen Wachstumsphase die Zellen erntet und
- c) entweder den das Enzym enthaltenden Mikroorganismus als ruhende Zellen, gegebenenfalls nach der Erhöhung der Permeabilität der Zellmembran oder
- d) das Lysat der Zellen oder
- e) das aus den Zellen des Mikroorganismus mit bekannten Maßnahmen isolierte Enzym

zur Umwandlung von Nitrilen in Amide einsetzt.

Das zu verwendende Kulturmedium muss in geeigneter Weise den Ansprüchen der jeweiligen Stämme genügen.

Beschreibungen von Kulturmedien verschiedener

Mikroorganismen sind im Handbuch "Manual of Methods for General Bacteriology" der American Society for Bacteriology

(Washington D.C., USA, 1981) enthalten.

Als Kohlenstoffquelle können Zucker und Kohlehydrate wie z.B. Glucose, Saccharose, Lactose, Fructose, Maltose, Melasse, Stärke und Cellulose, Öle und Fette wie z.B. Sojaöl, Sonnenblumenöl, Erdnußöl und Kokosfett, Fettsäuren wie z.B. Palmitinsäure, Stearinsäure und Linolsäure, Alkohole wie z.B. Glycerin und Ethanol und organische Säuren wie z.B. Essigsäure verwendet werden. Diese Stoffe können einzeln oder als Mischung verwendet werden.

Als Stickstoffquelle können vorteilhaft organische Nitrile 30 oder Säureamide wie Acetonitril, Acetamid, Methacrylnitrile, Methacrylamid, Isobutyronitril,

25

35

Isobutyramid oder Harnstoff auch in Kombination mit anderen Stickstoffhaltigen Verbindungen wie Peptone, Hefeextrakt, Fleischextrakt, Malzextrakt, Maisquellwasser, Sojabohnenmehl und oder anorganische Verbindungen wie Ammoniumsulfat, Ammoniumchlorid, Ammoniumphosphat, Ammoniumcarbonat und Ammoniumnitrat verwendet werden. Die Stickstoffquellen können einzeln oder als Mischung verwendet werden.

Als Phosphorquelle können Phosphorsäure, Kaliumdihydrogen-10 phosphat oder Dikaliumhydrogenphosphat oder die entsprechenden Natrium-haltigen Salze verwendet werden. Das Kulturmedium muss weiterhin Salze von Metallen enthalten wie z.B. Magnesiumsulfat oder Eisensulfat, die für das Wachstum notwendig sind. Schließlich können essentielle Wuchsstoffe wie Aminosäuren und Vitamine zusätzlich zu den 15 oben genannten Stoffen eingesetzt werden. Die genannten Einsatzstoffe können zur Kultur in Form eines einmaligen Ansatzes hinzugegeben oder in geeigneter Weise während der Kultivierung zugefüttert werden.

20 Zur pH-Kontrolle der Kultur werden basische Verbindungen wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Ammoniak bzw. Ammoniakwasser oder saure Verbindungen wie Phosphorsäure oder Schwefelsäure in geeigneter Weise eingesetzt. Zur Kontrolle der Schaumentwicklung können Antischaummittel wie z.B. Fettsäurepolyglykolester eingesetzt werden. Um aerobe Bedingungen aufrechtzuerhalten, werden Sauerstoff oder Sauerstoff haltige Gasmischungen wie z.B. Luft in die Kultur eingetragen. Die Temperatur der Kultur liegt normalerweise bei 10°C bis 40°C und vorzugsweise bei 10°C bis 30°C. Die Kultur wird solange fortgesetzt, bis sie die 30 logarithmische Wachstumsphase durchschritten hat. Dieses Ziel wird normalerweise innerhalb von 10 Stunden bis 70 Stunden erreicht. Im Anschluss daran werden die Zellen bevorzugt geerntet, gewaschen und in einem Puffer als Suspension bei einem pH-Wert von 6-9, insbesondere von 6,8

bis 7,9 aufgenommen. Die Zellkonzentration beläuft sich auf 1-25%, insbesondere 1,5 bis 15% (Feuchtgewicht/v). Die Permeabilität kann mit physikalischen oder chemischen Methoden so, z. B. mit Toluol wie bei Wilms et al., J. Biotechnol., Vol. 86 (2001), 19-30 beschrieben, erhöht werden, dass das umzuwandelnde Nitril die Zellwand durchdringen und das Amid austreten kann.

Folgende Nitrile werden bevorzugt umgesetzt:

gesättigte Mononitrile:

10 Acetonitril, Propionitril, Butyronitril, Isobutyronitril, Valeronitril, Isovaleronitril, Carpronitril

gesättigte Dinitrile:

Malonitril, Succinonitril, Glutarnitril, Adiponitril

aromatische unsubstituierte und substituierte Mono- und Dinitrile:

Benzonitril, 2,6-DifluorBenzonitril, Phthalonitril, Isophthalonitril, Terephthalonitril,

 $\alpha$ -Aminonitrile:

15

20

 $\alpha$ -Aminopropionitril,  $\alpha$ -Aminomethylthiobutyronitril,  $\alpha$ -Aminobutyronitril, Aminoacetonnitril, alle von natürlichen Aminosäuren abgeleitete Nitrile,  $\alpha$ -Amino-3,3-dimethylpropionitril  $\alpha$ -Amino-2,3-dimethylpropionitril

Nitrile mit Carboxyl-Gruppen:

25 Cyanessigsäure

 $\beta$ -Aminonitrile:

Amino-3-propionitril

ungesättigte Nitrile:

Acrylnitril, Methacrylonitril, Allylcyanid, Crotononnitril

25

 $\alpha$ -Hydroxynitrile:

 $\alpha$ -Hydroxy-n-propionitril,  $\alpha$ -Hydroxy-n-butyronitril,  $\alpha$ -Hydroxy-isobutyronitril,  $\alpha$ -Hydroxy-n-hexyronitril,  $\alpha$ -Hydroxy-n-heptyronitril,  $\alpha$ -Hydroxy-n-octyronitril,  $\alpha$ ,  $\gamma$ -Dihydroxy- $\beta$ ,  $\beta$ -dimethylbutyronitril, Acroleincyanohydrin, Methacrylaldehyd cyanohydrin, 3-Chlorolactonitril, 4-Methylthio- $\alpha$ -hydroxybutyronitril und  $\alpha$ -Hydroxy- $\alpha$ -phenylpropionyl.

Die Konzentration der umzusetzenden Nitrile in der 10 Reaktionslösung ist nicht auf bestimmte Bereiche begrenzt.

Um eine Inhibierung der Enzymaktivität durch das Substrat zu vermeiden, hält man die Konzentration des Nitrils im allgemeinen auf 0,02 bis 10 w/w%, insbesondere 0,1 bis 2 w/w%, bezogen auf die Menge des Biokatalysators als getrocknete Zellmasse. Das Substrat kann zu Beginn der Umsetzung insgesamt oder im Verlauf der Umsetzung kontinuierlich oder diskontinuierlich zugesetzt werden.

Die Bestimmumng des Trockengewichts erfolgt mit dem Moisture Analyser MA 45 (Sartorius).

20 Wenn die Löslichkeit der Nitrilverbindung in dem wässrigen Reaktionssystem zu gering ist, kann ein Lösungsvermittler zugesetzt werden.

Die Reaktion kann aber alternativ auch in einem Zweiphasensystem Wasser/organische Lösungsmittel durchgeführt werden.

Bei der Verwendung von Zellen des Mikroorganismus als enzymatisch aktivem Material, ist die Menge der eingesetzten Zellen im Verhältnis zur Substratmenge bevorzugt 0,02 bis 10 w/w% als getrocknete Zellmasse.

30 Es ist auch möglich, das isolierte Enzym nach allgemein bekannten Techniken zu immobilisieren und in dieser Form dann einzusetzen.

Die Reaktion wird im allgemeinen bei Temperaturen von -5°C bis 50°C, insbesondere 0°C bis 30°C, und einer Zeitdauer von 0,1 bis 100 Stunden durchgeführt.

Der einzuhaltende pH-Wert des Reaktionsgemisches ist so lange nicht auf bestimmte Werte begrenzt, wie die enzymatische Aktivität nicht beeinträchtigt wird. Nach der Umsetzung kann das gebildete Amid aus der Reaktionslösung wie bekannt abgetrennt und gereinigt werden.

Beispiele

10 Beispiel 1

15

Anzuchtbedingungen

Die Vorkulturen wurden innerhalb von 24 h unter Schütteln bei 30°C in einem Volumen von 5 ml in Glasröhrchen angezogen. Mit 1 ml der Vorkultur wurden 100 ml der Hautkultur angeimpft und 42 h bei 25°C in einem Erlenmeyerkolben mit einem Gesamtvolumen von 1000 ml geschüttelt.

Medium für die Vorkul	tur (pH 7,0)
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	7 g
KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	3 g
Na-citrat	0,5 g
Glycerin	2 g
FeSO4 * 7 H <sub>2</sub> O	0,004 g
MgSO4 * 7 H <sub>2</sub> O	0.1 g
Acetamid	2 g
Spurensalzlösung	0,1 ml
Demineralisiertes	Ad. 1000 ml
Wasser	

Medium für die H	Hauptkultur (pH 7,0)
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	7 g
KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	3 g
Natriumcitrat	0,5 g
Glycerin	2 g
FeSO4 * 7 H <sub>2</sub> O	0,004 g
MgSO4 * 7 H <sub>2</sub> O	0.1 g
Acetamid	10 g
Spurensalzlösur	ng <b>0,1 ml</b>
Demineralisier	es Ad. 1000 ml
Wasser	

Spurensalzlösung	
EDTA, Na <sub>2</sub> * 2 H <sub>2</sub> O	158 mg
Na <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub> * 2 H <sub>2</sub> O	4,7 mg
ZnSO <sub>4</sub> * 7 H <sub>2</sub> O	70 mg
MnSO <sub>4</sub> * 4 H <sub>2</sub> O	18 mg
FeSO <sub>4</sub> * 7 H <sub>2</sub> O	16 mg
CuSO <sub>4</sub> * 5 H <sub>2</sub> O	4,7 mg
CoSO <sub>4</sub> * 6 H <sub>2</sub> O	5,2 mg
Demineralisiertes	Ad. 1000 ml
Wasser	

#### Beispiel 2

5

Isolierung und Identifizierung der Mikroorganismen

Die beiden Stämme MA32 und MA113 wurden durch Bestimmung der Nitrilhydratase-Aktivität der Ruhezellen in Gegenwart von 2 mM Kaliumcyanid selektiert.

#### Eigenschaften von MA32:

10	Zellform Breite Länge	Stäbchen 0,6 - 0,8 µm 1,5 - 3,0 µm
10	Beweglichkeit Geißeln	+ polar > 1
15	Gram-Reaktion Lyse durch 3% KOH Aminopeptidase (Cerny) Oxidase Katalase	- + + +
20	Wachstum bei 41°C	-
	Substratverwertung Adipat Citrat	~ +
25	Malat Phenylacetat D-Glucose Maltose	+ - + -
30	Mannitol Arabinose Mannose Trehalose	+ + + +
35	Sorbitol Erythrol Citraconat Inositol	+ + + +
40	ADH Urease	+
	Hydrolyse von Gelatine Hydrolyse von Esculin	++

35

Levan aus Saccharose Denitrification Lecithinase 5 Fluoreszens Pyocyanin

Das Profil der zellulären Fettsäuren ist typisch für die 1.0 Gruppe I der Pseudomonaden

Die Analyse eines 484 bp langen Abschnitts der 16S rRNA ergab eine 100%-ige Übereinstimmung mit der Sequenz von Pseudomonas marginalis

Unter Berücksichtigung aller Daten konnte MA32 als Pseudomonas marginalis identifiziert werden.

Eigenschaften von MA113: 20

> Zellform Stäbchen Breite  $0,6 - 0,8 \mu m$  $1,5 - 3,0 \mu m$ Länge

25 Beweglichkeit Geißeln

polar > 1

Gram-Reaktion Lyse durch 3% KOH Aminopeptidase (Cerny) Oxidase Katalase

Wachstum bei 41°C

Substratverwertung

Adipat Citrat Malat Phenylacetat 40 D-Glucose Maltose Mannitol Arabinose Mannose 45 Trehalose Inositol

	eta-Alanin	-
	α-Ketoglutarat	4
	Benzylamin	-
_	Hippurat	-
5	Azelat	4
	D-Mandelat	4
	ADH	_
	Urease	_
10		
	Hydrolyse von Gelatine	-
	Hydrolyse von Esculin	-
	Levan aus Saccharose	-
15	Denitrification	
,	Denicititicacion	-
	Lecithinase	_
20	Fluoreszens	4
	Pyocyanin	-

Das Profil der zellulären Fettsäuren ist typisch für die Gruppe I der Pseudomonaden

Die Analyse eines 476 bp langen Abschnitts der 16S rRNA ergab eine 100%-ige Übereinstimmung mit der Sequenz von Pseudomonas putida

30 Unter Berücksichtigung aller Daten konnte MA32 als Pseudomonas putida identifiziert werden.

#### Beispiel 3

25

Bestimmung der enzymatischen Aktivität

Die Zellen wurden wie in Beispiel 1 beschrieben angezogen, durch Zentrifugation vom Kulturmedium abgetrennt und im Standardpuffer (50 mM Kaliumphosphatpuffer pH 7,5) resuspendiert. 50 µl dieser Zellsuspension wurden zu 700 µl des Standardpuffers gegeben und zum Starten der Reaktion mit 250 µl einer 200 mM Lösung des Nitrils in Standardpuffer versetzt. Die Konzentration der Zellen in der Zellsuspension war hierbei so bemessen, daß das Nitril

nach 10 min bei 20°C zu 5-30 % umgesetzt war. Nach 10 min bei 20°C wurde die Reaktion durch Zugabe von 20  $\mu$ l halbkonzentrierter Phosphorsäure abgestoppt und die Zellen wurden durch Zentrifugation abgetrennt.

HPLC-Analytik	
Säule	Intersil ODS-3V (GL Sciences Inc.)
Mobile Phase	Gemisch aus 10 mM Kaliumphosphatpuffer pH 2,3 und Acetonitril im Verhältnis 85:15 für Methioninnitril, MHA-Nitil und Acetoncyanhydrin bzw. 99:1 für alle anderen Substrate
Flußrate	1 ml/min
Detektion	UV bei 200 nm

- Die Aktivität von einem U ist definiert als die Menge an Enzym, die 1 µmol Methacrylnitril in einer Minute zum Amid umsetzt. Entstand neben dem Amid auch die Säure, wurde ein U definiert als die Menge an Enzym, die 1 µmol Methacrylnitril in einer Minute zu Amid und Säure umsetzt.
- 10 In Abbildung 1 und Abbildung 2 wird die relative Aktivität der Stämme MA32 und MA113 dargestellt.

#### Beispiel 4

Einfluß von Cyanid auf die Aktivität der Nitrilhydratase

50 μl einer analog zu Beispiel 3 hergestellten

Zellsuspension wurden zu 700 μl des Standardpuffers
gegeben, der 0; 21,4; 53,6 und 107,1 mM Kaliumcyanid
enthielt (Endkonzentration 0, 20, 50, 100 mM Cyanid. Zum
starten der Reaktion wurden 200 μl einer 200 mM Lösung des
Nitrils im Standardpuffer zugesetzt, der jeweils die selbe
Cyanidkonzentration aufwies wie die übrige Reaktionslösung.
Die Konzentration der Zellen in der Zellsuspension war
hierbei so bemessen, daß das Nitril im Ansatz ohne Cyanid
nach 10 min bei 20°C zu 16 % umgesetzt war. Nach 10 min bei
20°C wurde die Reaktion durch Zugabe von 20 μl

halbkonzentrierter Phosphorsäure abgestoppt und der Umsatz wurde analog zu Beispiel 2 bestimmt.

In Abbildung 3 und Abbildung 4 werden die relativen Aktivitäten für die Umsetzung von Methacrylnitril in Abhängigkeit von der Cyanidkonzentration wiedergegeben.

#### Beispiel 5

5

Umsetzung von Acetoncyanhydrin mit *Pseudomonas marginalis* MA32 und *Pseudomonas putida MA113 Ruhezellen* 

Pseudomonas marginalis MA32 und Pseudomonas putida MA113 Zellen wurden wie in Beispiel 1 beschrieben angezogen und abzentrifugiert. Eine solche Menge der Zellen, die 1,16 g Biotrockenmasse enthielt, wurde mit 50 mM Kaliumphosphatpuffer pH 8,0 auf ein Endvolumen von 50 ml verdünnt. Zusätzlich wurden dem Reaktionsgemisch 0,02 mM 2-Methyl-1-propanboronsäure zugesetzt. Frisch destilliertes 15 Acetoncyanhydrin wurde bei 4°C unter heftigem Rühren kontinuierlich mit einer solchen Rate zugegeben, daß die Konzentration während der Reaktion 5 g/L zu keinem Zeitpunkt überschritt. Der pH wurde konstant bei 7,5 gehalten. Die Reaktionsverfolgung wurde mittels HPLC wie in 20 Beispiel 3 beschrieben durchgeführt. Nach 140 min waren 10,0 g des Nitrils vollständig zu 10,7 g Amid und 1,4 g Säure umgesetzt worden.

In Abbildung 5 und Abbildung 6 wird der mit den Stämmen 25 MA113 und MA31 erzielte zeitliche Reaktionsablauf dargestellt.

#### Beispiel 6

Umsetzung von rohem MHA-Nitril mit *Pseudomonas* marginalis MA32 Ruhezellen

30 Pseudomonas marginalis MA32 Zellen wurden wie in Beispiel 1 beschrieben angezogen und abzentrifugiert. Eine solche

10

15

Menge der Zellen, die 0,34 g Biotrockenmasse enthielt, wurde mit 50 mM Kaliumphosphatpuffer pH 8,0 auf ein Endvolumen von 70 ml verdünnt. Zusätzlich wurden dem Reaktionsgemisch 0,02 mM 2-Methyl-1-propanboronsäure zugesetzt. Das rohe MHA-Nitril wurde bei 4°C unter heftigem Rühren kontinuierlich mit einer solchen Rate zugegeben, daß die Konzentration während der Reaktion 10 g/L zu keinem Zeitpunkt überschritt. Der pH wurde konstant bei 8,0 gehalten. Die Reaktionsverfolgung wurde mittels HPLC wie in Beispiel 2 beschrieben durchgeführt. Nach 510 min waren 10,05 g des Nitrils vollständig zu 11,13 g Amid und 0,31 g Säure umgesetzt worden. Das entspricht einer Endkonzentration von 139 g Amid pro Liter.

Das MHA-Nitril war direkt aus 3-Methylthiopropionaldehyd und einem leichten Überschuss an Blausäure hergestellt worden. Eine 50 mM Lösung dieses MHA-Nitrils in Wasser enthielt 0,5 mM Cyanid (Spektroquant®, Merck).

10

20

25

#### Patentansprüche

- 1. Verfahren zur enzymatischen Herstellung von Amiden aus Nitrilen, das folgende Schritte aufweist:
  - a) Umsetzung einer Nitrilgruppen enthaltenden Verbindung mit einem mikrobiellen Enzym, das Nitrilhydratase-Aktivität aufweist und
  - b) Abtrennung des gebildeten Amids, wobei man
  - c) für die Umsetzung ein Enzym einsetzt, dessen Restaktivität nach der Umsetzung von Methacrylnitril in Gegenwart von 20 mM Cyanidionen bei 20°C nach 30 min. mindestens 90 % der Restaktivität des Enzyms beträgt, das unter ansonsten denselben Bedingungen in Abwesenheit von Cyanidionen eingesetzt wurde.
- 15 2) Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Restaktivität nach der Umsetzung in Gegenwart von 50 mM Cyanidionen mindestens 60 % beträgt.
  - 3) Verfahren gemäß den Ansprüchen 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass man das Enzym produzierende und enthaltende Mikroorganismen oder deren Lysat einsetzt.
  - 4) Verfahren gemäß Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, dass man ruhende Zelle des Mikroorganismus einsetzt.
  - 5) Verfahren gemäß den Ansprüchen 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass man das gereinigte Enzym einsetzt.
  - 6) Verfahren gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass das Enzym aus Mikroorganismen der Gattung Pseudomonas stammt.
- 7) Verfahren gemäß Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, 30 dass das Enzym aus Mikroorganismen der Gattung

15

25

Pseudomonas stammt, hinterlegt unter der Nummer DSM 16275 und DSM 16276.

8) Verfahren gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass man Verbindungen der allgemeinen Formel

(I)

R"-CN (II)

10 einsetzt, in der bedeuten:

X: OH, H, Alkyl, NH2;

R: H, gesättigter Alkylrest mit 1 bis 12 C-Atomen, verzweigt oder unverzweigt, gegebenenfalls  $\mathrm{NH}_{2}$ -substituiert,

ungesättigte Alkylreste mit einer Doppelbindung und 1 bis 12 C-Atomen, verzweigt oder unverzweigt, Cycloalkylgruppen mit 3 bis 6 C-Atomen,

mit Alkylthiogruppen substituierte Alkylenreste, wobei Alkyl hier einem  $C_1$  bis  $C_3$ -Rest

und Alkylen einem zweiwertigen  $C_3$  bis  $C_8$ -Rest entspricht,

R': H, Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen,

R": ein- oder zweikerniger ungesättigter Ring, mit 6 bis 12 C-Atomen, gegebenenfalls mit einer oder zwei Alkylgruppen ( $C_1 - C_3$ ),  $C_1$ , Br, F.

Alkylnitrilrest mit 1 bis 6 C-Atomen zu den entsprechenden Amiden umsetzt.

25

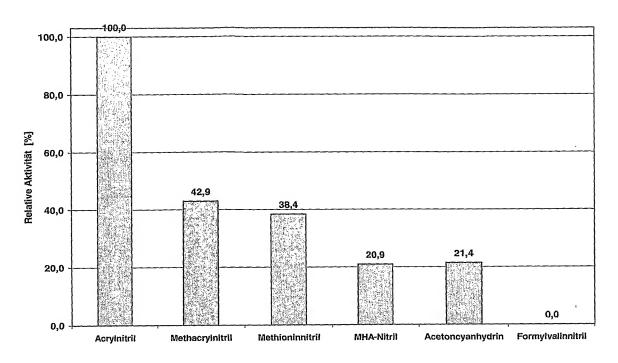
- 9) Verfahren gemäß Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der allgemeinen Formel(I) in Gegenwart von Blausäure oder einem Salz der Blausäure umsetzt.
- 5 10) Verfahren gemäß Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass man die Umsetzung in Gegenwart einer Anfangskonzentration von mehr als 0,5 mol% Cyanid bis 3 mol% Cyanid, bezogen auf das eingesetzte Nitril, durchführt.
- 10 11) Verfahren gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass man als Nitril 2-Amino-4-methylthiobutyronitril einsetzt.
  - 12) Verfahren gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass man als Nitril 2-Hydroxy-4-methylthiobutyronitril einsetzt, gegebenenfalls enthalten in der Reaktionsmischung aus der Herstellung dieses Nitrils.
- 13) Verfahren gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass man als Nitril 220 Hydroxy-2-methylpropionitril einsetzt.
  - 14) Mikroorganismen der Gattung Pseudomonas, hinterlegt unter den Nummern DSM 16275 und DSM 16276
  - 15) Nitrilhydratase, isoliert aus den Stämmen der Gattung Pseudomonas, hinterlegt unter den Nummern DSM 16275 und DSM 16276.

#### Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft cyanidtolerante Nitrilhydratasen aus Pseudomonas putida-Stämmen, die eine erhöhte Cyanidtoleranz aufweisen und ihre Verwendung zur Herstellung von Amiden aus Nitrilen in Gegenwart von Cyaniden.

Abbildung 1

MA32



5

Abbildung 2

MA113

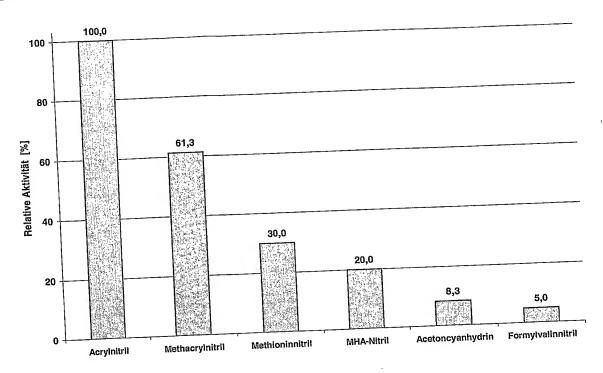


Abbildung 3

MA113

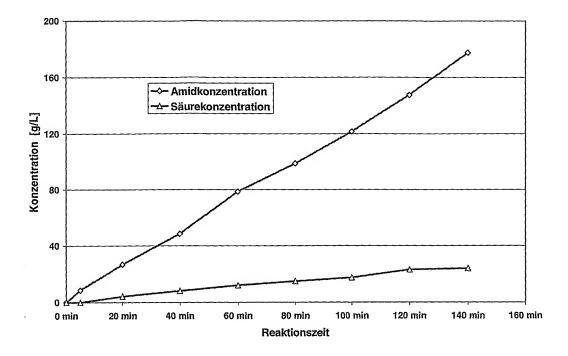


Abbildung 4

MA31

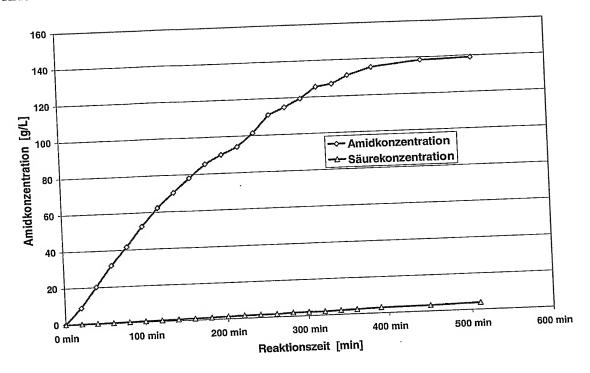


Abbildung 5

MA31

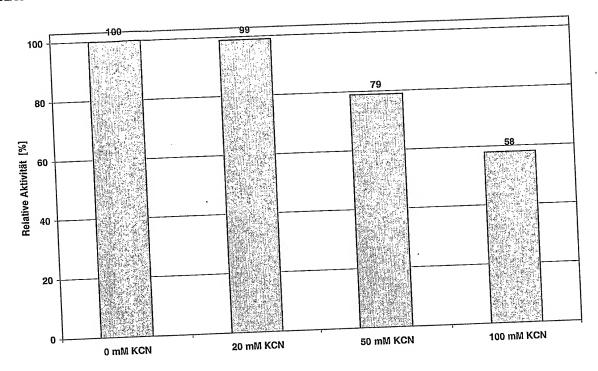


Abbildung 6

MA113

